This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

Patent Abstracts of Japan

PUBLICATION NUMBER

2003070881

PUBLICATION DATE

11-03-03

APPLICATION DATE

07-09-01

APPLICATION NUMBER

2001271155

APPLICANT: SHIN ETSU CHEM CO LTD;

INVENTOR: HAYAKAWA KAZUHISA:

INT.CL.

: A61J 3/07 A61K 9/50 B01J 13/10

TITLE

MICROCAPSULE AND PRODUCTION METHOD THEREOF

ABSTRACT :

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a microcapsule and a production method which

enable the production thereof regardless of water or oil solubility of core materials.

SOLUTION: The microcapsule herein provided contains a core material and an enterally soluble anionic cellulose derivative and a cationic polymer crosslinking agent. The production method is for the microcapsule containing the core material and the enterally soluble anionic cellulose derivative and the cationic polymer cross linking agent. The mural material is formed by mixing an alkaline aqueous solution of the enterally soluble anionic cellulose derivative indicating the pH near the dessociation point of the enterally soluble cellulose derivative with an acid aqueous solution of the cationic polymer crosslinking agent and a coacervation is performed.

COPYRIGHT: (C)2003,JPO

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許山爾公開發号

特開2003-70881

(P2003-70881A)

(43)公開日 平成15年3月11日(2003.3.11)

(51) Int.CL'	識別記号	FΙ		テーマユード(参考)
A61J 3/07	·	A61J 3/	/07	D 4C076
				M 4G005
A61K 9/50		A61K 9/	50	
B01J 13/10		B01J 13/	/02	G
		審查部 求	京韶県 苗東項の数 5	OL (全 5 四)
(21)出顧番号	特職2001-271155(P2001-271155)	(71)出廢人 (000002060	
		1	信懿化学工業株式会社	
(22)出験日	平成13年9月7日(2001.9.7)]	東京都千代田区大手 町	二丁目6卷1号
		(72)発明者	丹野 史枝	
		1	新視県中盟城郡頸城村	大字西福島28番地の
			1 信撻化学工業株式	会社合成技術研究所
			内	
		(74)代理人]	100099823	
			弁理士 奥山 尚一	(外3名)
				最終質に続く

(54) 【発明の名称】 マイクロカプセル及びその製造方法

(57)【要約】

【課題】 芯物質の水溶性・油溶性を問わず製造できるマイクロカプセル及びその製造方法を提供する。

【解決手段】 芯物質と場溶性のアニオン性セルロース 誘導体とカチオン性高分子架備剤を含んでなるマイクロ カブセルを提供する。また、芯物質と場溶性のアニオン 性セルロース誘導体とカチオン性高分子架備剤を含んで なるマイクロカブセルの製造方法であって、壁物質が、 脂溶性のアニオン性セルロース誘導体の解離点付近の p 日を示すアニオン性セルロース誘導体の解離点付近の p 1

【特許請求の範囲】

【請求項1】 芯物質と、賜溶性のアニオン性セルロース誘導体と、カチオン性高分子架橋削とを含んでなるマイクロカブセル。

【請求項2】 上記アニオン性セルロース誘導体が、ヒドロキシプロビルメチルセルロースフタレート及び/又はヒドロキシプロビルメチルアセテートサクシネートである請求項1に記載のマイクロカブセル。

【請求項3】 上記カチオン性高分子架橋削が、キトザンである請求項1又は請求項2に記載のマイクロカブセ 19 ル。

【請求項4】 芯物質と関溶性のアニオン性セルロース 誘導体とカチオン性高分子業績剤とを含んでなるマイク ロカブセルの製造方法であって、該マイクロカブセルの 壁物質が、該アニオン性セルロース誘導体の解離点付近 のpHを示すアニオン性セルロース誘導体のアルカリ水 溶液と該カチオン性高分子業績剤の酸水溶液とを混合 し、コアセルベート(相分解)により形成されるマイク ロカブセルの製造方法。

【請求項5】 上記芯物質が、上記アニオン性セルロー 20 ス誘導体のアルカリ水溶液への溶解若しくは分散、又は 多重ノズル構造のノズルを用いての上記アニオン性セルロース誘導体との複合により添加される請求項4 に記載のマイクロカブセルの製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、 観溶性のアニオン 性セルロース誘導体とカチオン性高分子架統削を含んで なるマイクロカプセル及びその製造方法に関する。

[0002]

【従来の技術】従来、マイクロカブセル化の技術は、カブセルに内包する芯物質を①外部環境から保護したり、②放出を制御したり、③液体を見かけ上固体化するなどの目的で用いられてきており、感熱紙、医薬品や食品、香粧品を始め様々な分野で応用され、マイクロカブセル壁物質の組成やその製造方法については各種改善や提案がなされている。

【①①①③】マイクロカブセルの壁物質としては、ゼラチン、セルロース誘導体などの天然高分子やポリアミドなどの台成高分子が用いられる。現在実用されている基 40

【①①①4】とれまで、アニオン性の高分子を堅物質に 用いる場合は、酸・塩基や塩などの分離剤を添加してコ アセルベート(組分離)により、マイクロカフセルを製 造する方法等が開示されてきた。例えば、特闘昭63-287543号公銀には、ポリピニールアセタールジエ チルアミノアセテート、ヒドロキシブロピルメチルセル ロースフタレート、ヒドロキシプロピルメチルセルロー スアセテートフタレートなどの1種以上を壁物質として 使用し、これらをエタノールなどの有機溶剤に溶かした 液に水性液を添加して、あるいは酸・塩基を添加してコ アセルベート(組分離)させることを特徴とするマイク ロカブセルの製造方法が提案されている。また、特闘2 000-33259号公報には、ヒドロキシプロビルメ チルセルロースフタレート又はヒドロキシプロピルメチ ルセルロースアセテートサクシネートの水溶液をアルカ リpH下で同一荷電状態のメタクリル酸コポリマーの水 **恣波と混合させ、塩化ナトリウムなどの分離剤を加えコ** アセルベートさせることを特徴とするマイクロカブセル の製造方法が知られている。

20 【①①①5】しかしながら、前述の方法では工程中で有 級溶媒を用いる場合もあり、カプセル回収時の有機溶剤 の残留性や、作業上の安全性の問題等困難が生じる。また、この方法により得られたカプセルの壁膜は、アニオン性高分子の単祖(シンブル)コアセルベートによって得 られるものである。一方、後述の方法は同一の荷電状態 にある2種以上の高分子溶液を混合後、塩化ナトリウム などの塩の分離剤を添加してコアセルベートさせマイク ロカブセルを製造する方法である。これらのコアセルベーションでは、アニオン側は高分子で、カチオン側は 等の単体であるために、カブセル生成時に酸が芯中部に 完全に浸透して全体に硬化したり、膜厚を薄くするとポ リマー濃度が低下したり、カプセル生成後の収縮が大き く安定性に欠ける等コントロール不足となる。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、安定性が問題視されるゼラチンや有機溶剤を使わず毒性の低い高分子基材を用いて、芯物質の水溶性・抽溶性を問わず製造できるマイクロカブセル及びその製造方法を提供する。

[0007]

製することができる。なお、コンプレックスコアセルベーション法は、通常の2種以上の相互に反対に荷電した高分子電解質水溶液を反応させて壁物質を生成するものであり、特闘2000-33259号公報に記載された。同一の荷電状態にある2種以上の高分子溶液を用いるコアセルベート法とは異なる。

3

【①①①8】本発明は、芯物質と脂溶性のアニオン性セルロース誘導体とカチオン性高分子架橋剤を含んでなるマイクロカブセルを提供する。また、本発明は、芯物質と腸溶性のアニオン性セルロース誘導体とカチオン性高 19分子架橋剤を含んでなるマイクロカブセルの製造方法であって、壁物質が、アニオン性セルロース誘導体の解離点付近の9日を示すアニオン性セルロース誘導体のアルカリ水溶液とカチオン性高分子架橋剤の酸水溶液とを混合し、コアセルベート(祖分離)により形成されるマイクロカブセルの製造方法を提供する。

[0009] 【発明の実施の形態】本発明の腸溶性のアニオン性セル ロース誘導体は、日本薬局方に示される3つの溶出試験 試験液のうち、人工腸液に当たる日本薬局方第2液(p 員約6.8)において溶解するものをいい、且つその他 の試験液である水や人工胃液に当たる日本薬局方第1液 (pH約1.2) 中では溶解しないアニオン性セルロー ス誘導体をいう。具体的には、ヒドロキシプロビルメチ ルセルロースフタレート(HPMCP)、ヒドロキシブ ロビルメチルセルロースアセテートサクシネート(員P MCAS)、ヒドロキシプロピルメチルセルロースアセ テートフタレート等から選ばれる一種以上、好ましくは ヒドロキシプロビルメチルセルロースフタレート及び/ 又はヒドロキンプロピルメチルアセテートサクンネート をアルカリ水溶液に溶かしてアニオン性セルロース誘導 体のアルカリ水溶液を調製する。腸溶性のアニオン性セ ルロース誘導体の分子登は、特に限定しないが、ヒドロ キシプロポキシル基の置換量は、好ましくは4.0~2 3. () 重置%である。

【①①10】使用するアルカリ水溶液は、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、アンモニア、炭酸アンモニウム、メグルミン等から選ばれる塩基の水溶液を用いることができる。アルカリ水溶液の濃度は、例えば、セルロース誘導体(HPMCP HPMCAS)を溶解する場 40

分子を優先的に消費してしまい、マイクロカフセル壁膜を生成しない場合がある。なお、腸溶性のアニオン性セルロース誘導体の解離点は、例えば、ヒドロキンプロピルメチルセルロースフタレートの場合。中和溶定においてカルボキシベンゾイル基のカルボキシル基が電解してヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレートが溶解し、溶液が中和されたpHである。また、ヒドロキシプロピルメチルセルロースアセテートサクシネートの場合。中和溶定において、サクシノイル基とアセチル基のカルボキシル基が高離して、ヒドロキンプロピルメチルセルロースアセテートサクシネートが溶解し、溶液が中和されたpHをいう。ヒドロキンプロピルメチルセルロースフタレートやヒドロキンプロピルメチルセルロースサクシネートの解離点付近のpHとは、pH5~7であ

【0011】カチオン性高分子架橋削としては、キトザン、及びカルボキシル化、スルホン化、四級アンモニウム化キトサン等のキトサン誘導体等から選ばれる一以上、好ましくはキトサンが挙げられ、これを酸水溶液に溶かして架橋削溶液として用いる。

【①①12】使用する酸水溶液は、塩酸、硝酸等の無機 酸、酢酸、クエン酸、グルタミン酸、ギ酸、プロピオン **磁等の有機磁等から選ばれる酸、好ましくは塩酸叉は酢** 酸を用いて水溶液としたものである。使用される酸水溶 液の過度は、例えば酢酸溶液で()、1~5重量%。塩酸 溶液で①.①1~1規定が好ましい。 濃度がこれより低 いと、カチオン性高分子集橋剤を溶解させる能力が無 く、高い場合は溶液中の酸濃度が過剰になりセルロース 誘導体とのコンプレックスを生成しない場合がある。カ チオン性高分子架衡剤の遺度は、調製された溶液全体の 0. 1~20重量%が好ましく、これより低いと充分な カブセル壁膜が得られず。高いとコアセルペーションし **戴くなる場合がある。また、得られたカチオン性高分子** 架橋削溶液のpHは3~5であることが望ましい。これ より低いと、過剰な酸によりアニオン性高分子のみが優 **先的にシンプルコアセルベーションしてしまい。目的の** マイクロカプセルが得らない場合があり、高いとカチオ ン性高分子が溶解しない場合がある。

【①①13】賜溶性のアニオン性セルロース誘導体のア ルカリ水溶液とカチオン性高分子契格剤の耐水溶液は、 法が簡便で好ましい。

【()() 14】本発明のマイクロカプセルに内包する芯物 質としては、医薬品、食品、飼料及び農業等、特に限定 されず、具体例としては、ビタミンA、D、E、K等の 脂溶性ビタミン類や水溶性ビタミン類の他、エフェジピ ン等の水難溶性薬物のPEG分散体、錯領、アミノ酸、 ピフィズス菌、フェロモン等が挙げられる。特に監物質 としてヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレー ト、ヒドロキンプロピルメチルセルロースアセテートサ クシネート及びキトサンを用いる場合。これらが医薬品 10 及び食品としての使用に際し毒性がないため、医薬品や 食品の用途に有用であると言える。また、得られたヒド ロキシプロピルメチルセルロースフタレートとキトサン 及びヒドロキンプロピルメチルセルロースアセテートサ クシネートとキトサンからなるマイクロカプセルは、検 討の結果、日本薬局方第1液には殆ど変化ないが、日本 薬局方第2液中では速やかに崩壊するp月依存放出性が 示され、コントロールリリース基剤として有用である。 用いられる芯物質の形状は、固体状、半固体状、液体状 あるいは気体の何れであっても良い。

5

【0016】また、本発明のマイクロカブセル製造のために使用する装置としては、通常コンプレックスコアセルベーションに用いられているものであれば特に限定されない。

【 () () 1 7 】本楽明のマイクロカブセルの形態は「好き」46 - 4 。 () \とした。二重オリフィスの内間に「芯液となる

性高分子架橋削の溶液に分離削として、例えば塩化ナトリウム、塩化カリウム、硫酸ナトリウムなどの塩類を添加してカプセルの生成効率を良くすることもできる。 夏に場合によっては、芯物質と脂溶性のアニオン性セルロース誘導体の高分子溶液との懸濁安定性等を得る目的で多価アルコール、界面活性削等の物質を配合することもできる。また、得られたマイクロカブセルの壁機を更に強化するために、塩酸、酢酸、リン酸等の酸により処理しても良く、ヒドロキシブロビルメチルセルロース等のセルロース誘導体やゼラチン等の高分子でカブセルの衰面を接種することも可能である。

[0019]

【実施例】以下に実施例を挙げて、本発明をより具体的 に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

突站例1

ヒドロキシプロビルメチルセルロースフタレート(日P -55S:信越化学工業社製)40gを0.5規定水酸化ナトリウム水溶液180gに混合・溶解させたのち、この溶液60gを脱イオン水40gと混合してアニオン性高分子溶液(p日5.3)とした。次に、キトサン(キトサン100:和光純薬社製)0.5gを1重置%酢酸水溶液に溶解させて全量を100gとし、カチオン性高分子架橋削溶液(pH3.7)とした。このアニオン性高分子溶液にリボフラビン酸ナトリウム(和光純素社製)0.2mgを溶かし全量を20gにして芯液とし、これをマグネチックスターラーで観控(300rpm)中のカチオン性高分子溶液中に徐々に滴下した。しばらく機控した後、ろ過し乾燥させてマイクロカプセルのように

【0020】実施例2

ヒドロキシプロビルメチルセルロースフタレート(日P-55S:信趣化学工業社製)40gを0.5規定水酸化ナトリウム水溶液180gに混合・溶解させたのち、この溶液80gと脱イオン水20gを混合してアニオン性高分子溶液(p日5.3)とした。次に、キトサン(キトサン1000:和光純菜社製)0.2gと塩化ナトリウム1.0gを1重量%酢酸水溶液に溶解させて全量100gとし、カチオン性高分子架橋削溶液(p日